SỞ GD & ĐT TP. HỒ CHÍ MINH **KIỂM TRA HỌC KỲ II - NĂM HỌC 2017 - 2018**

**TRƯỜNG THCS - THPT DIÊN HỒNG MÔN HÓA - LỚP 11**

**HƯỚNG DẪN CHẤM VÀ THANG ĐIỂM**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **CÂU** | **NỘI DUNG TRẢ LỜI** | **ĐIỂM TỪNG PHẦN** |
| **Câu 1** *(1 điểm)* |  |
| a | C2H5OH + Na → C2H5ONa + ½ H2C2H5ONa + HCl → C2H5OH + NaClC2H5OH + CuO $→$ CH3CHO + Cu + H2OC2H5OH + CH3OH $→$C2H5 – O – CH3 + H2O | 0,25 0,250,250,25 |
| **Câu 2** *(2 điểm)* |  |
| a | C3H8O : CH3 – CH2 – CH2- OH, propan – 1 – ol CH3 – CH(OH)- CH3 : propan – 2 – ol | 0,50,5 |
| b | Phenol có tính axit:C6H5OH + NaOH → C6H5ONa + H2OPhenol có tính axit yếu C6H5ONa + CO2 + H2O → C6H5OH + NaHCO3 | 0,50,5 |
| **Câu 3** ( *2 điểm* ) |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | etanol | glixerol | benzen | phenol |
| Dd Br2 | - | - | - | ↓trắng |
| Cu(OH)2 |  | Tạo dd xanh lam | - |  |
| Na | ↑ |  | - |  |

- viết phương trình 1. C2H5OH +Na→ C2H5ONa + 1/2H2
2. 2C3H5(OH)3+ Cu(OH)2→[ C3H5(OH)2O]2Cu + 2H2O
3. C6H5OH + 3Br2 → C6H2OH ( Br)3 +3HBr
 | 1 1 |
| **Câu 4 (** ( *2 điểm* ) | 1. CH3OH +Na→ CH3ONa + 1/2H2
2. C2H5OH  CH2=CH2 + H2O
3. CH3OH + HBr  CH3Br + H2O
4. Propan -2-ol CH2= CH – CH3 + H2O
 | 0,50,50,50,5 |
| **Câu 5** ( *1 điểm)* | CnH2n+1OH + Na →CnH2n +1 ONa + 1/2H20,5 0,25M = 23/0,5 = 46 → C2H5OH | 0,250,250,5 |
| **Câu 6** ( *1,5 điểm)* |  a) C6H5OH + NaOH → C6H5ONa + H2On NaOH = n phenol = 0,25C6H5OH + Na → C6H5ONa + 1/2H20,25 0,125C2H5OH + Na → C2H5ONa + ½ H2  0,5 0,25m = 0,25 \* 94 + 0,5 \* 46 = 46,5b) C6H5OH + 3Br2 → C6H2OH ( Br)3 + 3HBrm kết tủa = 0,0625 \* 331= 20,6875 g | 0,250,250,250,250,5  |
| **Câu 7** ( *0,5 điểm)* | nAg = 0,1 n andehit = 1/2nAg = 0,05 M = 72 ( C4H8O) | 0,5  |

**HẾT**